De English Equivalent US 3,317,461

PATENTSCHRIFT

CH Nr. 493 584



Internationale Klassifikation:

C 08 g 31/32 C 08 g 23/00

C 09 k 3/10

SCHWEIZERISCHE EIDGENOSSENSCHAFT

EIDGENÖSSISCHES AMT FÜR GEISTIGES EIGENTUM

Gesuchsnummer:

8538/64

Anmeldungsdatum:

30. Juni 1964, 17½ Uhr

Priorität:

USA, 20. September 1963

(310 497)

Patent erteilt:

15. Juli 1970

Patentschrift veröffentlicht:

31. August 1970

HAUPTPATENT

Dow Corning Corporation, Midland (Mich., USA)

Verfahren zur Herstellung einer Polysulfid enthaltenden härtbaren Zusammensetzung und deren Verwendung

Edwin Paul Plueddemann, Midland (Mich., USA), ist als Erfinder genannt worden

10

1

Die vorliegende Erfindung betrifft ein Verfahren, zur Herstellung einer Polysulfid enthaltenden härtbaren Zusammensetzung, die bei der Einwirkung von Feuchtigkeit härtet und insbesondere zur Herstellung einer Abdichtung, beispielsweise als Isoliergrund, verwendet werden kann.

Polysulfid-Kautschuk und Isoliergrund sind seit der Zeit vor 1940 Handelsprodukte. Eine typische Formel einer solchen Verbindung ist

 $HS(CH_2CH_2OCH_2CH_2-S-S)_nC_2H_4OCH_2OCH_2CH_2SH$.

landelsübliche Polysulfide werden verkauft, in denen nungefähr 6 oder auch grösser als 50 sein kann.

Diese Verbindungen werden als Lochdichtungsmittel in Flugzeuggastanks, als Bauisoliergrund, als Kautschuk und sogar als Binder für Treibstoffe von Feststoffraketen verwendet. Die Materialien haben den Vorteil, dass sie relativ wohlfeil sind. Sie gelangen zur Anwendung, indem sie an die Stelle gebracht werden, wo sie ihre Funktion ausüben sollen, und dann zu einem Harz oder einem Elastomer vernetzt werden.

Ein Nachteil dieser Materialien ist ihr unangenehmer Geruch. Noch Wochen, nachdem sie gehärtet und in Gebrauch genommen worden sind, haben sie einen unangenehmen Geruch. Ein anderer Nachteil ist derjenige, dass den Polysulfiden unmittelbar vor der Verwendung zum Zweck der Vernetzung eine zweite Komponente zugesetzt werden muss. Somit steht nur eine begrenzte Zeit nach der Herstellung des Materials zur Verfügung, um es seiner Verwendung zuzuführen, und der Herstellungsschritt bildet natärlich eine weitere Gefahrenquelle dafür, dass ein Fehler begangen wird und die ganze Operation verdorben wird.

2

Ein Ziel dieser Erfindung war die Herstellung einer Polysulfid enthaltenden Zusammensetzung, beispielsweise eines Harzes oder Elastomers, das zum Zweck der Vernetzung nicht mit einem Härtungsmittel vermischt zu werden braucht, das jedoch während einer beträchtlichen Zeit lagerfähig bleibt; das heisst eines Polysulfids, das unmittelbar aus dem Behälter heraus, in dem es angeliefert wird, verwendet werden kann, ohne dass ein Termin wegen der Härtung des Materials beachtet zu werden braucht.

Ein weiteres Ziel der vorliegenden Erfindung war ein Verfahren zur Herstellung einer Polysulfid-Zusammensetzung beispielsweise eines Polysulfid-Dichtungsmaterials oder Polysulfid-Kautschuks, der keinen offensiven Geruch hat.

Gegenstand der Erfindung ist ein Verfahren zur Herstellung einer Polysulfid enthaltenden Zusammensetzung, die bei Einwirkung von Feuchtigkeit härtet und die ein Polymer der Formel I

$$\left[\begin{array}{c} R_n^u \\ X_{(3-n)}Si \end{array} \right]_m R'S - \left[-CH_2(R)_b CH_2 S_{\overline{\alpha}} \right]_c CH_2(R)_b CH_2 SR' \left[\begin{array}{c} R_n^u \\ SiX_{(3-n)} \end{array} \right]_m$$

493584A5 I >

INSPOCID: <CH

enthält, worin a, 2, 3 oder 4 bedeutet, b 0 oder 1 ist und R ein zweiwertiger, von aliphatisch ungesättigten Gruppen freier Rest ist, der entweder ein Kohlenwasserstoffrest oder ein Rest ist, in dem Kohlenstoff, Wasserstoff und Sauerstoff und/oder Schwefel in Form von Gruppen der Formel

vorliegt, c mindestens 1 ist, R' einen mehrwertigen Kohlenwasserstoffrest oder einen mehrwertigen Rest, der Kohlenstoff, Wasserstoff und Sauerstoff in Form von Gruppen der Formel

enthält, wobei im Rest R' keine acetylenisch ungesättigte Bindung vorliegt, R" ein einwertiger Kohlenwasserstoffoder Halogenkohlenwasserstoffrest ist, n 0, 1 oder 2 bedeutet, X eine hydrolysierbare Gruppe ist und m eine ganze Zahl bedeutet, die um 1 kleiner ist, als die Wertigkeit von R', wobei in jedem Molekül ein Durchschnittswert von mindestens 2 Silicium-Atomen und 3X-Gruppen vorliegt, das sich dadurch auszeichnet, dass ein Polysulfidpolymer, das die Formel II

aufweist, in der a, b, c und R die oben angegebene Bedeutung besitzt, unter wasserfreien Bedingungen in Anwesenheit eines Peroxyds oder eines alkalischen Katalysators mit einem Silan der Formel III

$$\begin{bmatrix} X_{3-n}R_{n}^{\mu} Si \end{bmatrix}_{m} R^{\mu}$$
 III

umsetzt, wobei r" ein Substituent ist, der mindestens eine Kohlenstoff-Kohlenstoff-Doppelbindung aufweist, an die sich das Wasserstoffatom, das an das Schwefelatom des Polysulfidpolymeren gebunden ist anlagern kann, wobei sich dabei aus dem Rest R" der oben angegebene Rest R' bildet, und X, R" und n die oben angegebene Bedeutung aufweisen.

Ferner betrifft die Erfindung die Verwendung den nach dem erfindungsgemässen Verfahren hergestellten härtbaren Zusammensetzung zur Herstellung einer Abdichtung. Bei dem erfindungsgemässen Verfahren eingesetzten Polysulfidpolymeren kann der Rest R beispielsweise einen zweiwertigen Rest der Formel

bedeuten. Wie bereits erwähnt ist c mindestens 1, beträgt jedoch vorzugsweise 5-100.

Bei der Umsetzung des Polysulfides der Formel II mit dem Silan der Formel III bildet sich aus dem ungesättigten Rest R'" des Silans durch die Anlagerung des Wasserstoffs einer -SH-Gruppe der gesättigte Rest R' des Materials der Formel I.

Die genaue Struktur der durch das Symbol S_a-wiedergegebenen Polysulfidgruppe kann sich ändern. Typische Strukturen sind

R' ist ein Kohlenwasserstoffester-, Äther oder Alkoholrest, wobei die Anzahl der an R' gebundenen Sily gruppen mit der Wertigkeit von R' variiert.

X ist bevorzugt Acyloxy, Alkoxy und Kohlenwasserstoffsubstituiertes Isocyanoxy, beispielsweise

$$R$$
 $C = N - 0 - oder$
 $R = N - 0 - oder$

Der Wert von c ist nicht kritisch, sollte jedoch vorzugsweise mindestens 5 und ganz bevorzugt 5 bis 100 betragen.

Der in der vorliegenden Beschreibung benutzte Andruck «im wesentlichen bestehend aus» bedeutet, dass die Polymere zwar im wesentlichen die angegebene Zusammensetzung besitzen, dass sie aber auch andere Gruppen in untergeordneter Menge, die den Grundcharakter des Polymers nicht ändern, enthalten können. Eine solche Gruppe ist eine Verzweigungsgruppe, die

von einem trifunktionellen Halogenid, wie unten beschrieben, abgeleitet ist. Diese Gruppen können den Polymeren einverleibt werden, um ihnen eine verzweigte Struktur zu geben, welche die Härtung der Polymere verbessert.

Bei dem erfindungsgemässen Verfahren werden Polysulfid-Polymere der Formel

$$HS \left[CH_2(R)_b CH_2 S_a \right]_c CH_2(R)_b CH_2 SH$$

mit einem Silan, das einen Substituenten mit der C=C-Gruppe enthält, in Gegenwart von Peroxyden oder einem Alkali-Katalysator, wie Alkalimetallalkoxyden umgesetzt. Peroxyd-Katalysatoren sind für die Zugabe von SH zu nicht-konjugierten Olefinen bevorzugt,

während Alkalikatalysatoren für die Zugabe von SH zu konjugierten Doppelbindungen am vorteilhaftesten sind. Die -SH-Gruppe des Polysulfids addiert sich über eine Doppelbindung an einen Kohlenstoffsubstituenten des Silans. Die Reaktion isch schwach exotherm und verläuft bei Raumtemperatur oder leicht erhöhter Temperatur, wenn eine Carbonylgruppe mit der Doppelbindung, beispielsweise

konjugiert wird. In anderen Fällen ist im allgemeinen eine Erwärmung der Reaktionsmischung erforderlich.

Im allgemeinen lässt sich die Reaktion durch die folgende Gleichung beschreiben:

10

Eine allgemeine Beschreibung der Herstellung solcher Polymere finden sich in High Polymer Serie, Vol. X, herausgegeben von Calvin E. Schildknecht; Titel «Polymer Processes». Zusätzlich zu den oben erwähnten primären Endgruppen enthalten die polysulfide bisweilen einige endständige OH-Gruppen, die nebenbei bei der Herstellung der Polysulfide sich bilden. Diese OH-Gruppen greifen in die erfindungsgemässe Operation nicht ein und können zum Festknüpfen zusätzlicher Silylgruppen an das Polysulfid, wie im Beispiel 5 unten gezeigt, verwendet werden.

Die erfindungsgemäss hergestellten Stoffe besitzen nicht den unangenehmen Geruch, der für Polysulfid-Kautschuk charakteristisch ist. Statt dessen besitzen sie einen obstartigen esterähnlichen Geruch.

Sie können ohne zu erhärten eine beträchtliche Zeitlang gelagert werden, auch dann, wenn sie mit iloxanhärtungskatalysatoren, wie Isopropyltitanat oder Zinn-Octoat vermischt sind, so lange sie nur wasserfrei gehalten werden. In Berührung mit Wasser (einige Sorten erfordern keinen Katalysator) erhärtet das Material jedoch im Verlauf von Stunden zu einem Harz oder Elastomer. Bei einigen erfindungsgemässen Sorten genügt hierfür bereits die in der Luft enthaltenen Feuchtigkeit. Oft ist es von Vorteil, dem Siloxan der Endzusammensetzung noch Härtungskatalysatoren, wie Alkyltitanate, Metallsalze von Carbonsäuren, Amine, Aminsalze von Carbonsäuren und quaternäre Ammoniumverbindungen beizugeben.

Der Härtungsmechanismus ist vermutlich der folgende: Bei der Berührung mit Wasser werden die X-Gruppen hydrolysiert und hinterlassen an ihrem Platz OH-Gruppen. Die OH-Gruppen an zwei verschiedenen Silylgruppen treten in Wechselwirkung miteinander und spalten Wasser ab und liefern schliesslich eine stabile Siloxanbindung (=Si-O-Si=). Auch die OH-Gruppe kann mit einer X-Gruppe zu HX und einer Siloxanbindung reagieren. In jedem Fall werden die polymeren Ketten vernetzt, bis ein Elastomer oder ein Harz gebildet ist. Zur Durchführung der Härtung müs-

sen auf jedes Polymermolekül durchschnittlich mindestens 2 Siliziumatome und 3 X-Gruppen entfallen.

Verschiedene Zusatzstoffe, die in der Kautschukindustrie mit dem Sammelnamen «Pigmente» bezeichnet werden, können diesem Polymer zugesetzt werden. Diese Pigmente können Färbungszwecken dienen oder auch nicht; der Ausdruck umfasst auch strukturelle Füllstoffe und Streckmittel. Die verwendbaren Pigmente sind die gleichen, die auch sonst bei der Kautschukherstellung und der Herstellung anderer Elastomerer zur Anwendung gelangen, und sind in der Technik gut bekannt, wie z. B. Russ, Kieselsäuren, Titandioxyd, Zinkoxyd, Lithopon und Ton.

Es folgen Beispiele der zur Beschreibung dieser Erfindung benutzten Veränderlichen: R kann irgend ein zweiwertiger Rest sein, der nicht aliphatisch ungesättigt ist und im wesentlichen Kohlenwasserstoff, Alkohol, Mercaptan, Ather oder Thioäther, wie

493 584

$$CH_2-S-CH_2$$
,

8 — cH₂—s———,

bedeutet.

5

10

15

20

35

40

45

50

R' kann irgend ein mehrwertiger Rest sein, der Kohlenwasserstoff, Ester, Äther oder Alkohol, die sämtlich nicht acetylenisch ungesättigt sind, bedeutet, wie

$$--$$
 CH₂CHCH $=$ CH₂ $--$,

$$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \text{CHC} & -\text{OCH}_2 \text{CH}_2 \text{CH}_2 \end{array},$$

$$-$$
сн $_2$ сн $_2$ осн $_2$ сн $_2$ -,

und

—
$$\mathrm{CH_2CH_2CH_2}$$
 — O — $\mathrm{CH_2OCH_2CH_2CH_2}$ — ,

und

R" kann irgend einen einwertigen Kohlenwasserstoffoder Halogenwasserstoffrest bedeuten, wie

-сн=снсн $_3$,

$$-$$
сн $=$ снсн $=$ снсн $_3$,

—cсı₃ ,

---CH₂Br,

- сн $_2$ сн $_2$ с F_3 ,

$$CH_3$$
 | CH = CHCH₂CC1 . | CH₃

SDOCID: <CH 493584A5 I >

X kann irgend eine hydrolysierbare Gruppe, wie Halogenatome, anorganische Reste, wie Thiol, Cyanid, Thiocyanid, Isocyanid, Sulfat und Bisulfat sein. X kann Reste, die Stickstoff enthalten, darstellen, wie Amino, Hydroxylamin, sekundäres oder tertiäres Amino. Es kann ein Rest sein, der Phosphor über

Phosphatreste enthält. Ferner kann es ein organischer Rest sein, der an das Siliziumatom über ein verknüpfendes Sauerstoff-, Schwefel- oder Stickstoffatome gebunden ist. Diese Rest können in den folgen Formen vorliegen:

$$z_{0-}$$
, z_{5-} , z_{0-} , z_{0

wobei Z einen einwertigen Kohlenwasserstoff-, Kohlenwasserstoffäther- oder Thioätherrest oder ein hydroxyliertes und/oder halogeniertes Derivat davon bedeutet und Z' ein zweiwertiger Rest der gleichen Beschreibung wie Z ist.

Beispielsweise kann Z Alkyl, wie

Methyl, Äthyl, Propyl, Butyl und Octadecyl; Alkenyl wie Vinyl, Allyl Methallyi; Cycloalkyl, wie Cyclopentyl, Cyclohexyl oder Cyclohexenyl; Aryl wie Phenyl, Xenyl und Naphthyl; Alkaryl, wie

Tolyl und
Xylyl;
Aralkyl, wie
Benzyl und
2-Phenylpropyl;
Kohlenwasserstoffäther, wie
Athoxyäthyl,
Butoxypropyl,
Phenoxybutyl und
Tolyoxyphenyl;
ein halogeniertes Derivat, wie
Trifluoräthyl,

Chlorphenyl,
Trichlortolyl,
Dichlorbenzyl,
Trifluoräthoxyäthyl, und
Chlorphenoxyphenyl;
und hydroxylierte Derivate, wie

Dibromcyclobenzyl,

Hydroxyäthyl,
Hydroxyphenyl,
Hydroxycyclobutyl,
Hydroxyäthoxyäthyl und
Hydroxyphenoxypropyl
sein.

$$Z^{1}$$
 kann $-CH_{2}(CH_{2})_{3}CH_{2}-$, $-CH_{2}(CH_{2})_{4}CH_{2}-$, $-CH_{2}CH_{2}CH_{2}CH_{2}-$, $-CH_{2}CH_{2}CH_{2}CH_{2}-$, $-CH_{2}CH_{2}CH_{2}CH_{2}-$, $-CH_{2}CH_{2}CH_{2}CH_{2}-$, $-CH_{2}CH_{2}CH_{2}CH_{2}-$, $-CH_{2}CH_{2}CH_{2}-$, $-CH_{2}CH_{2}-$

Die folgenden Beispiele dienen zur Veranschaulichung der Erfindung, sollen jedoch in keiner Weise die in den Ansprüchen umrissene Erfindung begrenzen.

Beispiel 1

Die folgenden Komponenten wurden bei Raumtemperatur vermischt:

50 g

HS(CH2CH2OCH2CH2S2)6-CH2CH2OCH2OCH2CH2SH,

und 1 g einer 25 %igen Lösung von Natriummethoxyd in Methanol. Im Verlauf von 2 Stunden war der typische Polysulfidgeruch durch einen obstartigen Estergeruch ersetzt. Das Produkt war eine bernsteingelbe, viskose Flüssigkeit, die, wenn sie in einen luftdichten Behälter gehalten wurde, unbegrenzt lange stabil blieb. Als das Produkt der Luft ausgesetzt wurde, erstarrte essehr langsam. Diese Reaktion kann durch Zugabe spezifischer Katalysatoren für die Hydrolyse und Kondensation von Methoxysilanen, wie Zinnoctat, beschleunigt werden.

Beispiel 2

Die folgenden Bestandteile wurden vermischt und auf 120° C erwärmt: 75 g Diallylitaconat, eine Spur Chloroplatinsäure, 0,1 g Phenyl-β-naphthylamin und 0,1 g Hydrochinon. Zu diesem wurden 120 g HSi(OCH₃)₃ gegeben. Die Mischung wurde 3 Stunden lang bei 110 bis 120° C am Rückfluss gekocht und bliesslich unter 3 ml Quecksilberdruck auf 130° C

.itzt. Es wurden 100 g eines öligen Restes gewonnen, der als bis-Trimethoxysilylpropylitaconat bekannt ist:

CH₂=c-c-o(CH₂)₃ Si(OCH₃)₃
c-c-o(CH₂)₃Si(OCH₃)₃

Zu 50 g dieses Materials wurden 50 g

HS(CH2CH2OCH2CH2S2)23CH2CH2OCH2OCH2CH2SH

und 50 g Toluol als Lösungsmittel gegeben. Dieses wurde mit Natriummethoxyd in Methanol alkalisch gemacht und eine Stunde am Rückfluss erhitzt. Die Lösung wurde dann mit (CH₃)₃SiCl neutralisiert und filtriert. Er ergab sich eine klare bernsteingelbe Flüssigkeit.

Dünne Filme dieses Materials wurden 24 Stunden lang der Luft ausgesetzt. Es ergab sich eine klebrige Flüssigkeit, was eine nur teilweise Härtung anzeigt. Bei Zugabe einer Spur von SnCl₄ zu dem Material, bevor es zu einem Film gegossen wurde, genügten jedoch schon 24 Stunden Luftzutritt, um es zu einem biegsamen Film zu härten.

Beispiel 3

Wenn man den Versuch des Beispiels 2 mit einem Material durchführt, in welchem die X-Gruppen anstelle von

sind, erhält man ein Produkt, das in feuchter Luft ohne Verwendung eines Katalysators zu einem kautschukartigen Stoff härtet.

Beisplel 4

Eine Mischung der folgenden Komponenten wurde 30 Stunden lang am Rückfluss erhitzt:

50 g HS(CH₂CH₂OCH₂OCH₂CH₂SS)₄CH₂CH₂ OCH₂OCH₂CH₂SH,

25 g CH₂=CH-Si(OCH₃)₃

50 g Toluol und 0,1 g Benzoylperoxyd.

Nach 4 Stunden, 8 Stunden und 24 Stunden wurde zusätzliches Benzoylperoxyd zugegeben.

Das Produkt wurde unter einem Druck von 20 ml bis auf 200° C erhitzt, um nicht umgesetztes Vinyltrimethoxysilan zu entfernen. Der viskose flüssige Rest besass einen angenehmen obstartigen Geruch.

Ein Anteil dieses Restes wurde mit 0,1 Gew.-% Isopropyltitanat vermischt und der Atmosphäre ausge-

setzt. Im Verlauf von 12 Stunden bildete sich ein klarer, flexibler und nicht klebriger Kautschuk.

Eine andere Probe wurde mit 0,1 Gew.-% Isopropyltitanat vermischt und bei 100° C der Luft ausgesetzt. Sie erhärtete in einer Stunde zu einem klaren, nicht klebrigen Kautschuk.

Beispiel 5

Wenn man die folgenden Bestandteile miteinander umsetzt, erhält man die angegebenen Zusammensetzungen, die in feuchter Luft oft ohne Katalysatoren härten:

$$(CH_2)_2(CH_2CH_2)_3(CH_2CH_2S_4)_{80}CH_2CH_2S(CH_2)_3(0CH_2CH_2)_2OCH_2CH_2$$

$$(CH_3)_0 - SI$$

HONORIO ACITORNALE I

$$CH_2 \longrightarrow CH_2S_2 I_{25} - CH_2 \longrightarrow CH_2$$

$$\begin{array}{c} CH_{2} \\ \downarrow \\ CH_{2} \\ \downarrow \\ CH_{2} \\ \downarrow \\ CH_{3} \\ CH_{3} \\ \downarrow \\ CH_{3} \\ CH_{4} \\ CH_{4$$

1 2419250s Una minorini

$$[(CH_3)_2 C + N -]_2 SICH = CHCH_2 CH_2 CH_2 S(CH_2 - CH_2 S_4)_5 CH_2$$

$$[(CH_3)_2 C - N -]_2 SICH = CHCH_2 CH_2 S_4)_5 CH_2$$

$$[(CH_3)_2 C - N -]_2 SICH = CHCH_2 - CH_2 S_4)_5 CH_2$$

$$[(CH_3)_2 C - N -]_2 SICH = CHCH_2 - CH_2 S_4)_5 CH_2$$

$$[(CH_3)_2 C - N -]_2 SICH = CHCH_2 - CH_2 S_4)_5 CH_2$$

$$[(CH_3)_2 C - N -]_2 SICH = CHCH_2 - CH_2 S_4)_5 CH_2$$

$$[(CH_3)_2 C - N -]_2 SICH = CHCH_2 - CH_2 S_4)_5 CH_2$$

$$[(CH_3)_2 C - N -]_2 SICH = CHCH_2 - CH_2 S_4)_5 CH_2$$

$$[(CH_3)_2 C - N -]_2 SICH = CHCH_2 - CH_2 S_4)_5 CH_2$$

$$[(CH_3)_2 C - N -]_2 SICH = CHCH_2 - CH_2 S_4)_5 CH_2$$

$$[(CH_3)_2 C - N -]_2 SICH = CHCH_2 - CH_2 S_4)_5 CH_2$$

$$[(CH_3)_2 C - N -]_2 SICH = CHCH_2 - CH_2 S_4)_5 CH_2$$

$$[(CH_3)_2 C - N -]_2 SICH = CHCH_2 - CH_2 S_4)_5 CH_2$$

$$[(CH_3)_2 C - N -]_2 SICH = CHCH_2 - CH_2 S_4)_5 CH_2$$

$$[(CH_3)_2 C - N -]_2 SICH = CHCH_2 - CH_2 S_4)_5 CH_2$$

$$[(CH_3)_2 C - N -]_2 SICH = CHCH_2 - CHCH_2 - CH_2 S_4)_5 CH_2$$

$$[(CH_3)_2 C - N -]_2 SICH = CHCH_2 - CH$$

PATENTANSPRUCH I Verfahren zur Herstellung einer Polysulfid enthaltenden Zusammensetzung, die bei Einwirkung von Feuchtigkeit härtet und die ein Polymer der Formel I

$$\begin{bmatrix} R_n^{in} \\ X_{(3-n)}Si \end{bmatrix}_{m}R'S - \begin{bmatrix} -CH_2(R)_bCH_2S_{\overline{\alpha}} \end{bmatrix}_{c}CH_2(R)_bCH_2SR' \begin{bmatrix} R_n^{in} \\ SiX_{(3-n)} \end{bmatrix}_{m}$$

enthält, worin a 2, 3 oder 4 bedeutet, b 0 oder 1 ist und R ein zweiwertiger, von aliphatisch ungesättigten Gruppen freier Rest ist, der entweder ein Kohlenwasserstoffrest oder ein Rest ist, in dem Kohlenstoff, Wasserstoff und Sauerstoff und/oder Schwefel in Form von Gruppen der Formel

vorliegt, c mindestens 1 ist, R' einen mehrwertigen Kohlenwasserstoffrest oder einen mehrwertigen Rest, der Kohlenstoff, Wasserstoff und Sauerstoff in Form von Gruppen d'r Formel

enthält, wobei im Rest R' keine acetylenisch ungesättigte Bindung vorliegt, R" ein einwertiger Kohlenwasserstoffoder Halogenkohlenwasserstoffrest ist, n 0, 1 oder 2 bedeutet, X eine hydrolysierbare Gruppe ist und m eine ganze Zahl bedeutet, die um 1 kleiner ist, als die Wertigkeit von R', wobei in jedem Molekül ein Durchschnittswert von mindestens 2 Silicium-Atomen und 3X-Gruppen vorliegt, dadurch gekennzeichnet, dass ein Polysulfidpolymer, das die Formel II

$$\mathsf{HS}\left[\left.\mathsf{CH}_{2}(\mathsf{R})\right|_{\mathsf{b}}\mathsf{CH}_{2}\mathsf{S}_{\mathsf{d}}\right]_{\mathsf{c}}\mathsf{CH}_{2}(\mathsf{R})_{\mathsf{b}}\mathsf{CH}_{2}\mathsf{SH}$$

aufweist, in der a, b, c und R die oben angegebene Bedeutung besitzt, unter wasserfreien Bedingungen in Anwesenheit eines Peroxyds oder eines alkalischen Katalysators mit einem Silan der Formel III

$$\left[X_{3-n} R_{n}^{m} \operatorname{Si} \right]_{m} R^{m} \qquad \text{III}$$

umsetzt, wobei R" ein Substituent ist, der mindestens eine Kohlenstoff-Kohlenstoff-Doppelbindung aufweist, an die sich das Wasserstoffatom, das an das Schwefelatom des Polysulfidpolymeren gebunden ist anlagern kann, wobei sich dabei aus dem Rest R" der oben angegebene Rest R' bildet, und X, R" und n die oben angegebene Bedeutung aufweisen.

UNTERANSPRÜCHE

1. Verfahren nach Patentanspruch I, dadurch gekennzeichnet, dass R ein Rest der Formel

-CH2OCH2OCH2-

ist.

2. Verfahren nach Patentanspruch I, dadurch gekennzeichnet, dass c im Bereich von 5-100 liegt.

3. Verfahren nach Patentanspruch oder Unteranspruch 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, dass die erhaltene Zusammensetzung mit einem Pigment vermischt wird.

PATENTANSPRUCH II

Verwendung der nach den Verfahren gemäss Patentanspruch I hergestellten härtbaren Zusammensetzung zur Herstellung einer Abdichtung.

> Dow Corning Corporation Vertreter: E. Blum & Co., Zürich

Anmerkung des Eidg. Amtes für gelstiges Eigentum:

Sollten Teile der Beschreibung mit der im Patentanspruch gegebenen Definition der Erfindung nicht in Einklang stehen, so sei daran erinnert, dass gemäss Art. 51 des Patentgesetzes der Patentanspruch für den sachlichen Geltungsbereich des Patentes massgebend ist.